

## Титульный лист

Направление  анализ данных  информатика  история  
 математика  обществознание  русский язык  
 физика  химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия К А З А Н Ц Е В А

Имя Д А Р Ь Я

Отчество Е В Г Е Н Ь Е В Н А

Дата рождения 02 07 2008

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

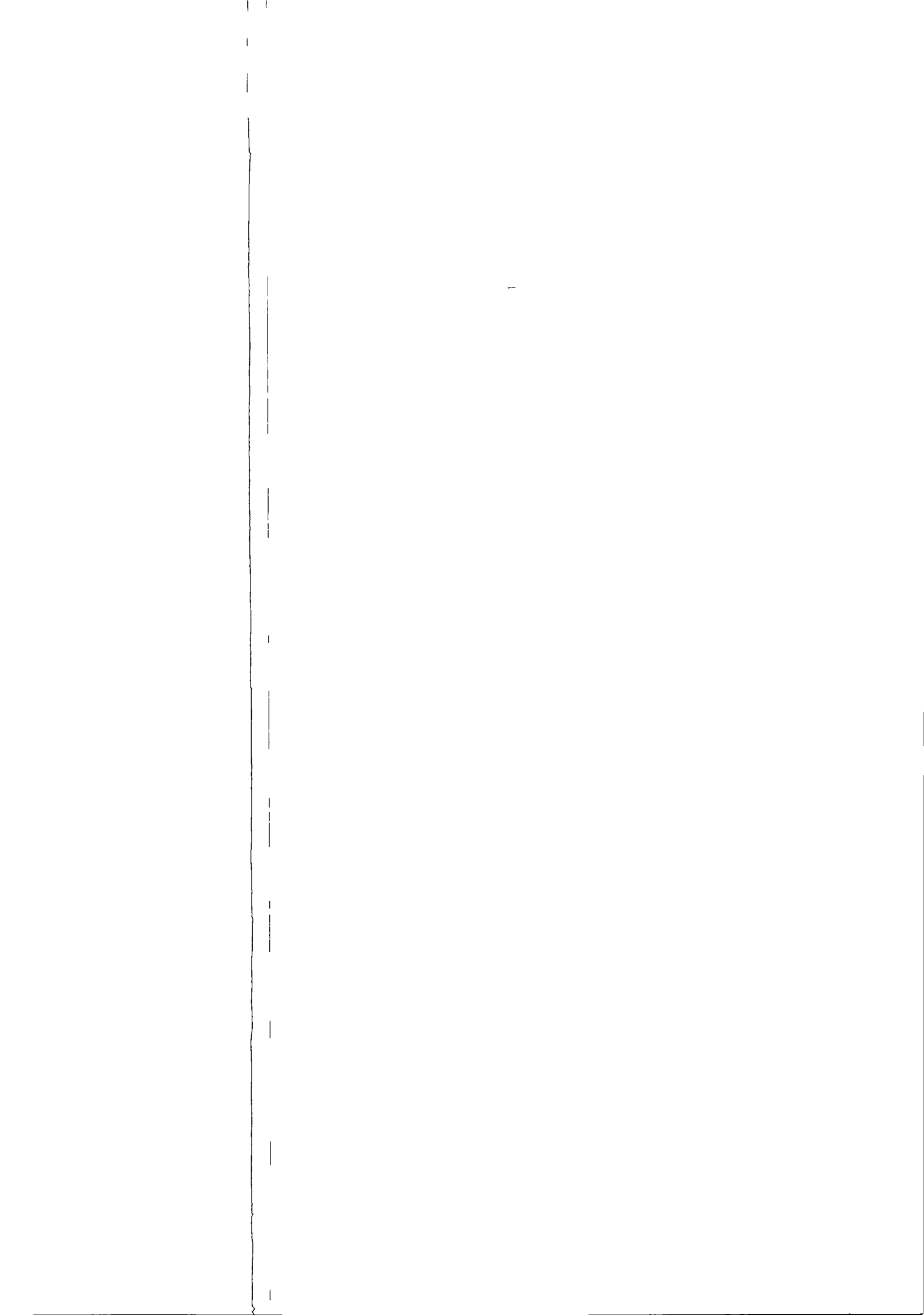
Аудитория М 4 4 5

Дата 31 01 2026

Подпись

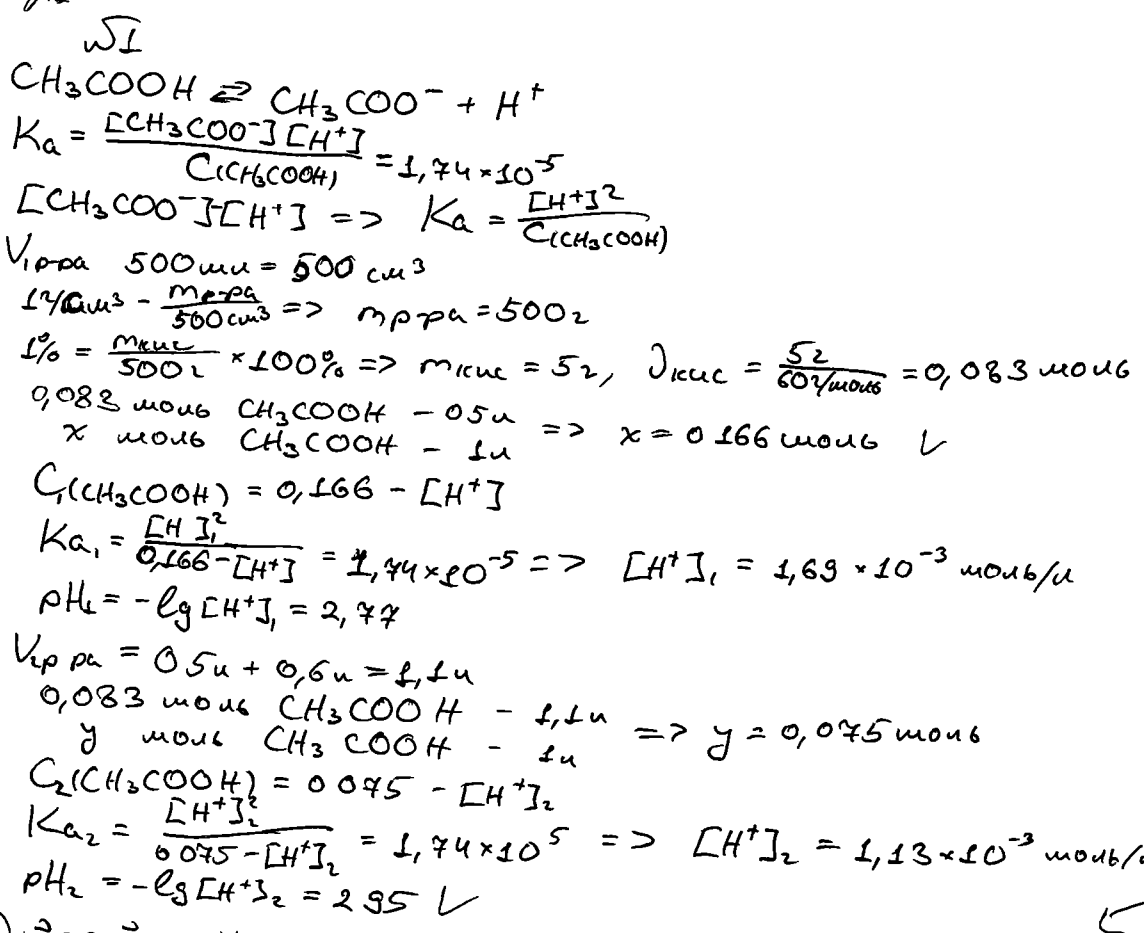
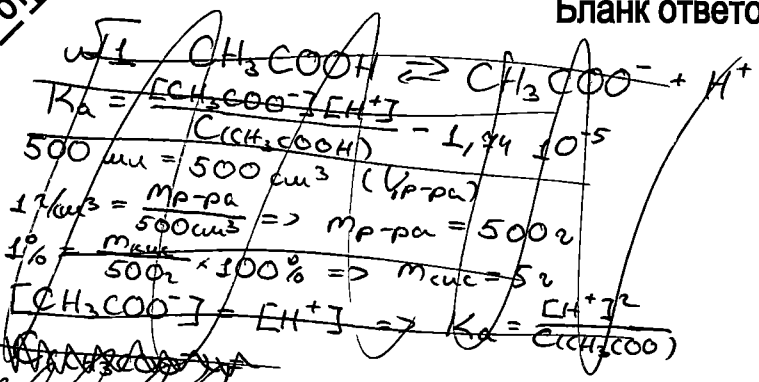
Пример заполнения  
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф  
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0





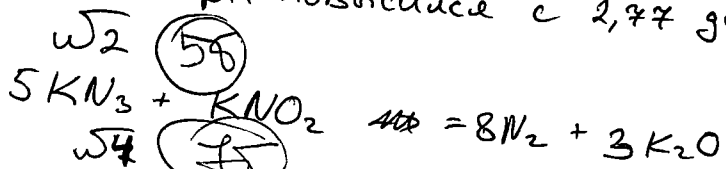
Бланк ответов

Линия отреза



Ответ pH повысился с 2,77 до 2,95 ✓

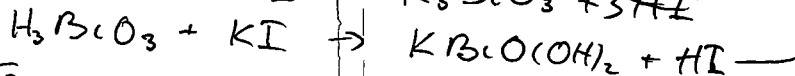
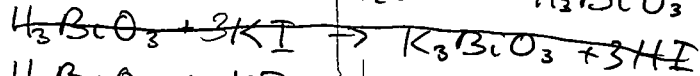
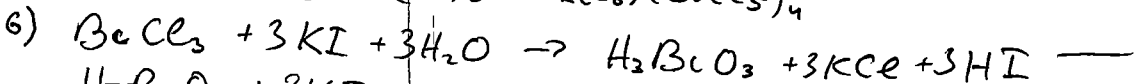
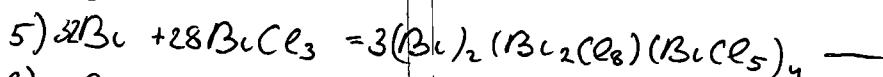
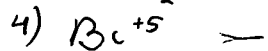
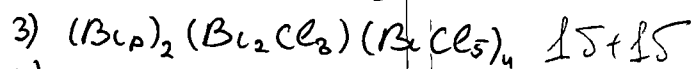
5



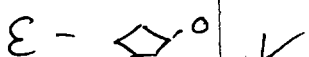
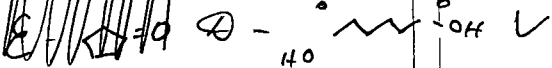
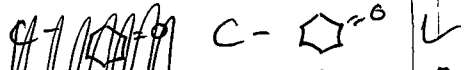
1) Методом подбора пусть в молекуле 6 атомов В  
 формула -  $\text{B}_6\text{Cl}_n$   
 $83,48\% = \frac{209 \cdot 6}{209 \cdot 6 + 35,5n} \cdot 100\% \Rightarrow n = 4$  - наименьшее возможное целое число  
 простейшая формула -  $\text{B}_6\text{Cl}_4$  25  
 $M(\text{B}_6\text{Cl}_4) = 1502,5 \text{ а.е.м}$   
 $\frac{6008,12 \text{ а.е.м}}{1502,5 \text{ а.е.м}} = 4 \Rightarrow$  полная формула -  $\text{B}_{24}\text{Cl}_{16}$  15

ω<sub>1</sub>, прохождение

2)  $l = 2 \times 3 - 8 = -2$  15  
 $m = 3 - 5 = -2$  15



ω<sub>3</sub>



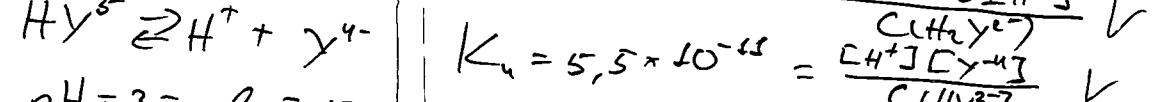
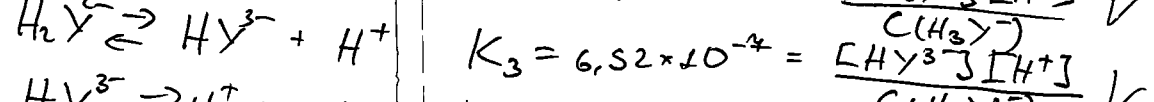
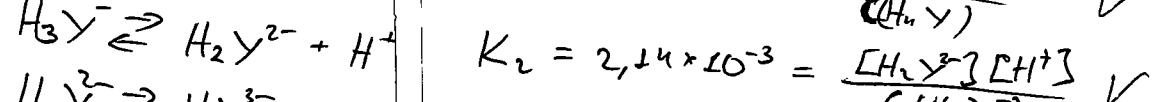
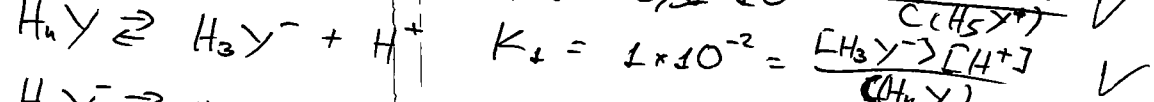
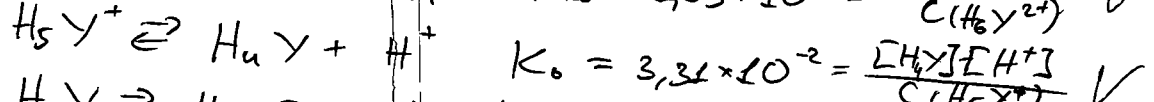
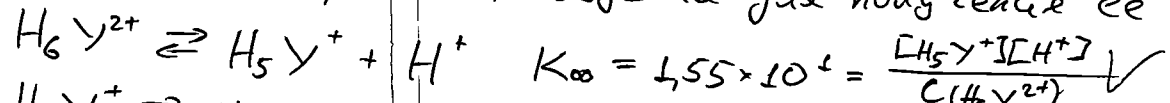
Какой формула?

6

ω<sub>6</sub>

~~10~~  
Применение

- 1 Отделение некоторых металлов от смесей ✓
- 2 Плитирование смесью уточнение ~~кон~~ кон-за металлы ✓
- 3 ~~Применение~~ Сохранение катионов Me с превращением измением их степени окисления ✓
- 4 Неорганический синтез —
- 5 Сама ЭДПУК используется для получения ее солей —



$pH = 3 = -\lg[H^+] \Rightarrow [H^+] = 1 \times 10^{-3}$  моль/л

$\lg m = 10 \text{ см} \Rightarrow \lg m^3 = 1000 \text{ см}^3 = 1000 \text{ мл} = 1 \text{ л}$

$C_{ЭДПУК} = 0,1$  моль/л

9

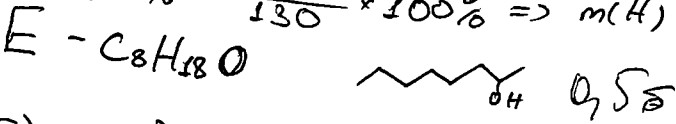
55 (35)

Бланк ответов

Е) методом подбора больше похоже на метод Шюльце

$$73,85\% = \frac{M_C \times 8}{M_C \times 8 + x} \times 100\% \Rightarrow x = 34 \text{ г/моль} \Rightarrow M_{\text{соед}} = 130 \text{ г/моль}$$

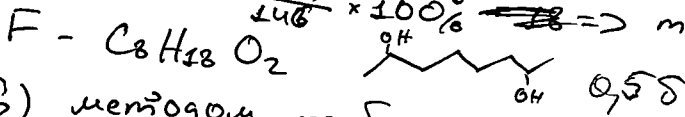
$$13,85\% = \frac{m(H)}{130} \times 100\% \Rightarrow m(H) = 18 \text{ г} \Rightarrow \nu(H) = 18 \text{ моль}$$



Ф) методом подбора

$$65,45\% = \frac{M_C \times 8}{M_{\text{соед}}} \times 100\% \Rightarrow M_{\text{соед}} = 146 \text{ г/моль}$$

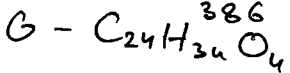
$$12,33\% = \frac{m(H)}{146} \times 100\% \Rightarrow m(H) = 18 \text{ г} \Rightarrow \nu(H) = 18 \text{ моль}$$



Г) методом подбора

$$74,6\% = \frac{M_C \times 24}{M_{\text{соед}}} \times 100\% \Rightarrow M_{\text{соед}} = 386 \text{ г/моль}$$

$$8,81\% = \frac{m(H)}{386} \times 100\% \Rightarrow m(H) = 34 \text{ г} \Rightarrow \nu(H) = 18 \text{ моль}$$



$$M_{\text{см}} = 0,828 \times 29 = 24,012 \text{ г/моль} \quad 1 \text{ б}$$

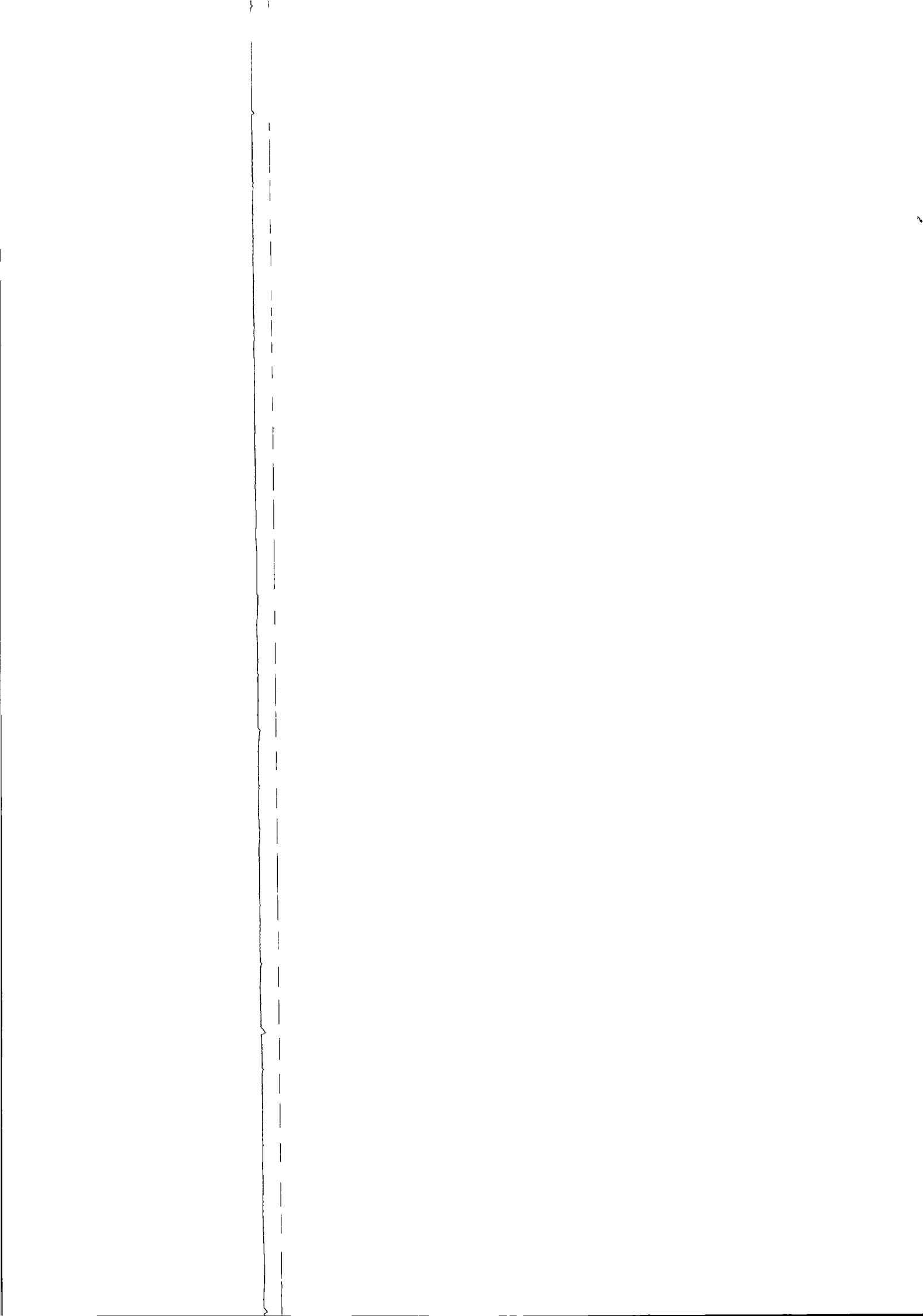
$$\nu_{\text{см}}(C) = \nu(CO_2) = \frac{0,524}{44} = 0,012 \text{ моль}$$

$$\nu_{\text{см}}(H) = 2\nu(H_2O) = 2 \times \frac{0,214}{18} = 0,024 \text{ моль}$$

Катализатор -  $H_2SO_4$  1 б

$$Q_{\text{см}} = \frac{m_{\text{см}}}{M_{\text{см}}}$$

$$\nu_{\text{см}} = \frac{V}{V_n} = \frac{0,24}{27,4 \text{ г/моль}} = 8,93 \times 10^{-3} \text{ моль}$$



Линия отреза

## Бланк ответов

